PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2001-079367

(43) Date of publication of application: 27.03.2001

(51)Int.CI.

B01D 65/08

B01D 61/02 B01D 61/14

(21)Application number: 11-259624

(71)Applicant: HITACHI PLANT ENG & CONSTR CO

LTD

(22) Date of filing:

14.09.1999

(72)Inventor: YOSHIKAWA SHINICHI

SUZUKI TSUNEO

OKUMA NAOKI

KITAZAWA TERUHIRO

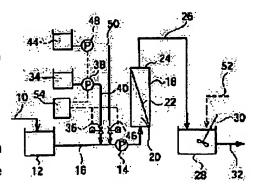
OKUNO YUTAKA

(54) MEMBRANE SEPARATION METHOD AND DEVICE THEREOF

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To prevent clogging of a membrane by suppressing sticking and growth of a manganese oxide on the membrane surface.

SOLUTION: When raw water containing manganese ions is fed to a membrane module 18 and is filtered through the membrane, a sodium hypochlorite solution from an oxidant tank 34 is added to the raw water flowing in a piping 16 for a specified time, then a sodium hydrogensulfite solution from a chemical tank 44 is added to the raw water for a specified time. This process is intermittently repeated, then proliferation of bacteria and sticking and growth of manganese dioxide on the surface of a filter membrane 22 are prevented and clogging of the membrane is prevented, thus a filter operation under low filtering resistance for a long period is possible.



[Date of request for examination]

07.09.2001

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the

examiner's decision of rejection or application

converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

3603692

[Date of registration]

08.10.2004

[Number of appeal against examiner's decision of

rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's

decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

(19) 日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報 (A)

(11)特許山康公開母号

特開2001-79367

(P2001-79367A)

(43)公開日 平成13年3月27日(2001.3.27)

| (51) Int.CL' | | 裁別記号 | FI | | | テーマユード(参考) |
|--------------|-------|------|------|-------|-------|------------|
| BOID | 65/08 | | B01D | 65/08 | 4D006 | |
| | 61/02 | 500 | • . | 61/02 | 500 | |
| | 61/14 | 500 | | 61/14 | 500 | |

京韶県 京東項の数3 OL (全5 円)

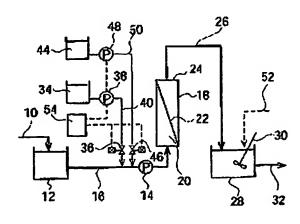
| | | ENTERNAL . | 大明本 関が気がなる ひと (王 ひ 以) |
|--|-----------------------|------------|------------------------------|
| (21)山麻母号 | 特慰平11-259624 | (71)出顧人 | 000005452 日立プラント建設株式会社 |
| (22)出窗日 | 平成11年9月14日(1999.9.14) | | 京京都千代田区内神田 1丁目 1 卷14号 |
| —, —, —, —, —, —, —, —, —, —, —, —, —, — | , | (72) 鄧明智 | 台川 俄一 |
| | | | 京京都千代田区内神田一丁目 1番14号 日 |
| | | | 立プラント建設株式会社内 |
| | | (72) 発明者 | 鈴木 恒建 |
| | | · | 東京都千代田区内神田一丁目 1 番14号 日 |
| | | 1 | 立プラント建設採式会社内 |
| | | (72) 発明者 | 大能 那夫紀 |
| | | | 東京都千代田区内神田一丁目1番14号 日 |
| | | | 立プラント建設株式会社内 |
| | | | 最終質に続く |

(54) 【発明の名称】 膜分解方法及びその装置

(57)【要約】

【課題】 膜表面でのマンガン酸化物の固者、成長を最 小限に抑えることによって、膜の閉塞を防ぐ。

【解決手段】 マンガンイオンを含む原水を膜モジュー ル18に供給して腹流過するに敗して、管路16内を流 れる原水に酸化削槽34からの次亜塩素酸ナトリウム溶 液を所定時間添加した後、前記原水に薬液槽44からの 亜硫酸水素ナトリウム溶液を所定時間添加する。この緑 作を間欠的に繰り返すことによって、認過膜22の衰面 での微生物の繁殖と、二酸化マンガンの固者、成長を防 止して膜の閉塞を防ぎ、低い流過抵抗での長時間の流過 運転を可能にする。



(2)

毎間2001-79367

【特許請求の萄囲】

【請求項】】マンガンイオンを含む原水を濾過膜によっ て過過する膜分解方法において、前記原水に亜鞣酸水素 ナトリウムを間欠的に添削して濾過することを特徴とす る贈分離方法。

1

【請求項2】マンガンイオンを含む原水を濾過膜によっ て遮避する膜分離方法において、前記原水に酸化剤と亜 硫酸水素ナトリウムとを交互に添加して濾過することを 特徴とする膜分配方法。

【請求項3】 膜モジュールと、この膜モジュールにマン 10 ガンイオンを含む原水を供給する原水供給手段と、前記 原水に酸化剤を添加する酸化剤添加手段と、前記原水に 亜硫酸水素ナトリウム溶液を添加する亜硫酸水素ナトリ ウム添加手段と、前記膜モジュールを透過した処理水を 所留する処理水槽と、この処理水槽に配設された捌拌手 段とを具備したことを特徴とする膜分離装置。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【翌明の届する技術分野】本発明は幾分離方法及びその 装置に係り、特にマンガンイオンを含む原水を認過膜に 20 よって徳過する膜分離方法及びその装置に関する。

[0002]

【従来の技術】原水を濾過膜によって濾過する膜分離方 法においては、逸過によって顧表面に原水中の疑濁物質 が付着したり、微生物が繁殖することによって、頭の徳 過抵抗を上昇させ、ひいては膜を閉塞させる。とのた め、膜の衰面を定期的に洗浄することが行われている。 【0003】しかしながら、物理的な洗浄のみでは順衰 面に繁殖した微生物を除去することが困難であるため、 徳遺操作の過程で前記原水に間欠的又は連続的に次亜塩 30 素酸ナトリウムなどの酸化剤を添加し、前記微生物を酸 化分解することによって膜の閉塞を防止する方法が知ら れている。この方法によれば順を透過した処理水中の未 反応の酸化剤が消毒剤として作用し、飲料用として好適 であるという利点もある。

[0004]

【発明が解決しようとする課題】しかしながら、原水に 次亜塩素酸ナトリウムなどの酸化剤を添加する上記の方 法は勝泉面での微生物の繁殖を防止する点では有効であ るが、本発明者の知見によれば新たな問題点が生じるこ とが纠った。すなわち、原水中には通常設置の鉄イオン やマンガンイオンが含まれており、これらの金属イオン

おいても、膜表面でのマンガン酸化物の固者、成長を最 小眼に抑えることによって、膜の閉塞を防ぎ、低い濾過 抵抗で長時間の逃過運転を行うことができる膜分離方法 とその装置を提供することにある。

[0006]

【課題を解決するための手段】本発明に係る順分離方法 は、マンガンイオンを含む原水を流過膜によって濾過す る膜分離方法において、前記原水に亜端酸水素ナトリウ ムを間欠的に添加して濾過することを特徴とする。

【0007】また、本発明に係る順分能方法は、マンガ ンイオンを含む原水を濾過膜によって過過する膜分離方 法において、前記原水に酸化剤と亜硫酸水素ナトリウム とを交互に添加して濾過することを特徴とする。

【0008】また、本発明に係る原分能装置は、膜モジ ュールと、この膜モジュールにマンガンイオンを含む原 水を供給する原水供給手段と、前記原水に酸化剤を添加 する酸化剤添加手段と、前記原水に亜硫酸水素ナトリウ ム溶液を添加する亜硫酸水素ナトリウム添加手段と、前 記職をジュールを透過した処理水を貯留する処理水槽 と、この処理水槽に配設された競拌手段とを具備したこ とを特徴とする。

[0009]

【発明の実施の形態】図1は本発明の実施の形態を示す 装置系統図である。原水は管路10から原水格12に導 入される。原水槽12にはポンプ14を備えた管路16 が接続され、との管路16の一端は膜をジュール18の 原水側20に接続されている。 膜モジュール18は徳過 膜22によって原水側20と透過水側24とに区画さ れ、透過水側24は管路26を介して処理水槽28に接 続している。処理水槽28には撹拌機30が配設される とともに、処理水の出口管路32が接続されている。 【0010】前記膜モジュール18に用いられる濾過膜 22の担領は特に限定されず、精密認過膜、限外認過 膜、ナノ流過膜、逆浸透膜のいずれであってもよい。ま た。驥の型式も特に限定されず、中空糸頭、平膜、チュ ーブラー型膜のいずれであってもよい。

【①①11】前記管路16には、酸化剤添加手段及び亜 硫酸水素ナトリウム添加手段が接続されている。すなわ ち、酸化剤添加手段は次亜塩素酸ナトリウム溶液を貯留 する酸化剤槽34と、この酸化剤槽34と前記管路16 とを開閉弁36を介して接続するとともにその途中にポ ンプ38を借えた管路40とからなる。また、亜韓酸水

ちポンプ!4によって膜モジュール18に供給され、徳 過購22で減過される。濾過により得られた処理水は管 路26から処理水槽28へ送られ、ここで一旦貯留され た後、管路32から目的の場所に送水される。

【0013】との徳過工程において、前記制御器54で は図2に示すサイクルで前記酸化剤添加手段及び亜硫酸 水素ナトリウム添加手段を1サイクルの時間下が下記の 式」で実行されるように副御する。

[0014]

【式 1 】 丁= t, + t, + t, + t.

【0015】上記式1において、t.、t.は原水のみを 通水する時間帯、tgは原水に次亜塩素酸ナトリウム溶 液を添加する時間帯、 t。は原水に亜硫酸水素ナトリウ ム溶液を添加する時間帯であり、1サイクルの時間Tは 通常20分間~24時間とする。

【1) () 1 6 】まず、原水のみを通水する時間 しょの運転 後、前記制御器54によって関閉弁36を関とし、ポン プ38を稼動させることによって、時間1,0間、管路 16内を流れる原水に次亜塩素酸ナトリウム溶液を添加 する。その添加量は原水に対する次亜塩素酸ナトリウム 20 の過度が1~20ppmとなるようにし、時間 t.は1 ~30分間程度とする。との次亜塩素酸ナトリウム溶液 が添加された原水が前記膜モジュール 18の遠過膜22 の膜表面に到達すると、膜面に付着して繁殖しようとし ている微生物が次亜塩素酸ナトリウムの作用によって酸 化分解され死滅する。このため、膜面での微生物の繁殖 による膜の閉塞を防止することができる。

【①①17】しかしながら、原水中にマンガンイオンが 含まれている場合には、前記したようにマンガンイオン 化マンガンを折出する。この二酸化マンガンが膜表面に 固若して、膜を閉塞させるという弊害が生じる。 このた め、次亜塩素酸ナトリウム溶液の添加操作を停止後、時 間も、の間は原水のみを通水し、次いで前記副御器54 によって関閉弁46を関とし、ポンプ48を稼動させる ことによって、時間 1.の間、管路 1.6 内を流れる原水 に亜嶺酸水煮ナトリウム溶液を添加する。なお、上記の 時間も、の原水のみを追水する道転は、前段で添加した 次亜塩素酸ナトリウムと後段で添加する亜硫酸水素ナト リウムとが前記認過膜22の手前で接触して中和される。46。が少ないときに適している。 ことを防止するためであり、この目的のために時間しょ として数分間原水のみを通水し、管路16内及び膜モジ

作用によって、下記の式2のように還元し溶解する。こ のため、膜面での二酸化マンガンの固着、成長による膜 の閉室を防止することができる。

[0019]

[式2] MnO, -nH,O+2NaHSO,→MnSO. $+Na_1SO_2+(n+1)H_1O$

【①①2①】上記式2の反応生成物及び反応に寄与しな かった余凱の亜硫酸水素ナトリウムは水溶性であるた め、逸過度22を透過し、処理水に溶解して処理水槽2 10 8に至る。処理水槽28中の処理水には前記次亜塩素酸 ナトリウムを添加した際の余剰の次亜塩素酸ナトリウム が溶解している。したがって、上記余剰の亜硫酸水素ナ トリウムは下記の式3に示される反応によって中和され

[0021]

[式3]

Na HSO, + Na CIO - Na HSO, + Na CI 【① 022】このため、次亜塩素酸ナトリウムがやや過 制となるように、前記次亜塩素酸ナトリウム溶液と亜硫 酸水素ナトリウム溶液の添加量を調整すれば、処理水中 に亜硫酸水素ナトリウムが残存することを回避すること ができる。

【0023】上記式3の反応が速やかに達成するよう に、処理水槽28に配設した規控機30を稼動させるこ とが好ましい。なお、前記図2に示した1サイクルの各 時間帯長に処理水の性状が微妙に変化するので、 腕枠機 30は上記式3の反応促進の目的以外にも、処理水の経 状を均一化することを目的として、随時稼動させること が好ましい。処理水槽28内の処理水の規控手段として が次亜塩素酸ナトリウムの作用によって酸化して、二酸 30 は、概拌機30に替えて、例えば循環ポンプを用いても よい。

> 【0024】図3、図4に濾過工程における1サイクル の時間下の変形例を示す。 図3に示す例は、1サイクル の時間下として、原水のみを通水する時間帯しょと原水 に次亜塩素酸ナトリウム溶液を添加する時間帯も、とを 3回繰り返した後、図2の場合と同様に原水のみを通水 する時間帯し、原水に亜硫酸水素ナトリウム溶液を添 加する時間帯も、によって構成したものである。この変 形側は、原水中の微生物が比較的多く、マンガンイオン

【0025】図4に示す例は、1サイクルの時間丁を、 原水のみを運水する時間帯も、と原水に亜硫酸水素ナト

特闘2001-79367

用がある。但し、この変形例では、必要以上の曼廉酸水 素ナトリウムを添加すると、処理水中に余割の曼廉酸水 素ナトリウムが残存することになる。したがって、この 余利の亜硫酸水素ナトリウムを中和するためには、例え は図1において処理物28に酸化剤52を直接に添加す ればよい。

【① 0 2 6 】前記実施例の説明では、遮過工程における 1 サイクルの内容について主に説明した。しかし、長時間の運転によって、徳過抵抗が一定の値以上になった場合は、上述の遮過工程とは別に、秩浄工程を必要に応じ 10 て実施し透過流東の回復を図る。秩浄は業液秩浄、空気 株浄、逆圧洗浄など公知の方法が順そジュールの使用状況に合わせて適宜選択される。

[0027]

【発明の効果】上述のように本発明によれば、マンガンイオンを含む原水を膜滤過する場合において、膜表面でのマンガン酸化物の固者。成長を最小限に抑えることによって、膜の閉塞を防ぎ。低い途過抵抗で長時間の徳過遅転を行うことができるという格別の効果がある。

【図面の簡単な説明】

【図1】本発明の実施の形態を示す装置系統図である。*

*【図2】本発明の徳過工程における1サイクルの内容を 示すタイムチャートである。

【図3】本発明の漁過工程における 1 サイクルの変形例 を示すタイムチャートである。

【図4】本発明の徳過工程における1サイクルの変形例 を示すタイムチャートである。

【符号の説明】

12……原水槽

18……膜モジュール

22……徳過獎

28……処理水槽

30……保持探

3 4 …… 酸化剤槽

4.4 ----- 菜液槽

5 4 ……制御器

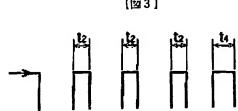
1,……原水のみを通水する時間帯

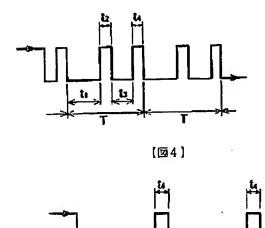
t₂……原水に次亜塩素酸ナトリウム溶液を添加する時間帯

1 ,……原水のみを通水する時間帯

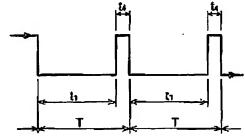
) 1、……原水に亜硫酸水素ナトリウム溶液を添加する時間帯

(図1) 48 50 34 52 10 54 18 52 10 54 20 30 12 16 14 20 33





[図2]



(5)

特闘2001-79367

フロントページの続き

(72) 発明者 北沢 照啓

東京都千代田区内神田一丁目1番14号 日

立プラント建設株式会社内

東京都千代田区内神田一丁目 1 香1 4号 日

立プラント建設株式会社内

Fターム(参考) 40006 GAU3 GAU5 GAU6 GAU7 HA01

HA21 HA41 KA33 KD24 KD30

KE11R KE28R PAG1 PEG2

P824 P827

THIS PAGE BLANK (USPTO)